#### Примеры оформления текста нормативной документации на лекарственные средства по разделу «Определение воды» (методом К. Фишера)

Sample Template for the Product Specification File Section on Water Determination (K. Fischer Method)

#### Норма

Пример оформления 1 От 2,5 до 5,5%. Пример оформления 2 Не более 2,0%.

#### Метод

Пример оформления 1

Определение проводят в соответствии с требованиями ГФ РФ ОФС.1.2.3.0002 «Определение воды» (полумикрометод, методика Б).

Пример оформления 2

Определение проводят в соответствии с требованиями ГФ РФ ОФС.1.2.3.0002 «Определение воды» (полумикрометод, методика Б) или ФЕАЭС 2.1.5.12. «Вода: определение полумикрометодом» (метод A).

Пример оформления 3

Определение проводят методом кулонометрического титрования с паровым отбором пробы в соответствии с требованиями ГФ РФ ОФС.1.2.3.0002 «Определение воды» (микрометод) или ФЕАЭС 2.1.5.13. «Вода: микроопределение»

### Оборудование и материалы

Пример оформления 1

Волюметрический титратор по Карлу Фишеру автоматический, «Mettler Toledo», модель V30 или аналогичный.

Пример оформления 2

- Кулонометр Metrohm 831 KF Coulometer с ячейкой без диафрагмы или аналогичный;
- Печь Metrohm 860 KF Thermoprep или аналогичная;
- Мешалка Metrohm 728 Stirrer или аналогичная;
- 4. Флаконы для парофазного анализа (Metrohm, кат. № 020817208 или аналогичные);
- Крышки с мембраной для флаконов для парофазного анализа (Metrohm, кат. № 020817216 или аналогичные).
- Параметры печи:
- Газ-носитель: обезвоженный воздух;
- Скорость потока газа: 100 мл/мин; • Температура печи: 105 °C.

# Реактивы

Пример оформления 1 (по требованиям ЕАЭС)

- Формамид Р;
- 2) Реактив Фишера Hydranal-Composite 5 («Honeywell», кат. № К1570, или аналогичного качества).

Пример оформления 2 (по национальной процедуре)

- 1) Метанол, ос.ч. производитель «Химмед», ТУ 2636-018-29483781-2015 или аналогичного качества;
- 2) 100% HYDRANAL-Coulamat CG (Honeywell Fluka, кат. № 34840 или аналогичный).

# Процедура

Пример оформления 1 (кулонометрическое титрование с печью)

Содержимое флакона с препаратом быстро измельчают шпателем или стеклянной палочкой. В предварительно высушенный флакон для парофазного анализа помещают навеску препа рата около 15 мг (точная навеска), после чего флакон герметично закупоривают крышкой или пробкой. Закупоренный флакон помещают в печь, предварительно нагретую до 105 °C, и выдерживают в течение 5 мин, затем начинают титрование до установления конечной точки титрования. Испытание проводят минимум на трех образцах.

Для компенсации влаги из воздуха и остаточной влаги стекла флакона проводят титрование пустого запечатанного флакона в трех повторностях. Итоговое содержание воды определяют как разницу между содержанием воды в испытуемых образцах и содержанием воды в холостом опыте.

Пример оформления 2 (процедура с растворением или экстракцией образца из флакона с лиофилизатом)

Первым этапом определяют содержание воды в растворителе ( $W_o$ ). Для этого проводят не менее трех испытаний, вводя в реакционную ячейку 1 мл растворителя. Перед проведением испытания с флакона удаляют этикетку и остатки клея, а также пластиковый лепесток (крышку). Определяют массу флакона с препаратом, укупоренного пробкой и алюминиевой обкаткой, ( $m_1$ ) в граммах. Перед взвешиванием пробку во флаконе прокалывают иглой шприца, чтобы выровнять давление внутри флакона с атмосферным давлением. В укупоренный флакон с препаратом при помощи шприца через пробку вводят 1 мл 30% раствора формамида в метаноле, содержимое флакона растворяют и флакон вновь взвешивают (m). В полученном испытуемом растворе определяют содержание воды (W). Для этого раствор переносят в реакционную ячейку прибора с помощью шприца, перемешивают в течение 200 с и титруют в соответствии с руководством по эксплуатации прибора. Затем флакон вскрывают, освобождают от содержимого, промывают водой, сушат 1 ч при температуре 105±5 °C, после чего охлаждают в эксикаторе около 1 ч. Пробку и алюминиевую обкатку промывают водой, затем просушивают при комнатной температуре и взвешивают вместе с флаконом, получают массу упаковки  $m_3$ . Испытание проводят не менее чем на трех флаконах.

# Расчет результата

Пример оформления 1 (метод с растворением образца)

```
Содержание воды в образце (%) вычисляют по формуле: X = W + \frac{a_0}{a} \times (W - W_0),
W- содержание воды в испытуемом растворе, внесенном в ячейку для титрования, %;
W_0 — содержание воды в растворителе, %; a_0 — навеска растворителя, внесенная во флакон с образцом в граммах a_0 = m_2 — m_1;
a - \text{масса содержимого флакона, взятого для испытания в граммах } a = m_3 - m_1^2
```

Пример оформления 2 (метод с экстракцией воды из образца)

```
Содержание воды в образце в % вычисляют по формуле: X = \frac{100 \times a_0 \times (W - W_0)}{(100 - W) \times a}
W- содержание воды в испытуемом растворе, внесенном в ячейку для титрования, %;
W_0 — содержание воды в растворителе, %;
   — навеска растворителя, внесенная во флакон с образцом в граммах a_0 = m_2 - m_1;
a^{-} масса содержимого флакона, взятого для испытания в граммах a = m_3 - m_1.
```